

特許

WAT 49 OF 5 11 31 []

顧

特許的母親

1. 発明の名称 空気中から二酸化炭素を除去する方法

2. 沧则片

3. 特許出願人。

(f) 所 ドイツ連邦共和国ペルリン及ミュンヘン ( 音塊なし) 名 称 シーメンス、アクテェングゼルシャフト

代表者。アレキサンデル、サウフテム
同・ルードルフ、サイベル・特を

川 斯 ドイツ連邦美和国

4. (C PII K

**T**112

東京都文京区大塚 4 -- 16 --- 12 (6118) 富 村 課金

7月八年 (本) 在

# S) M H (R)

49, 5, 2

19 日本国特許庁

# 公開特許公報

①特開昭 50-10281

④公開日 昭50.(1975) 2.1

②特願昭 49-56200

②出願日 昭4.(1974) 5. 2/

審查請求 未請求

(全3 頁)

庁内整理番号

**5**0日本分類

6512 4A 6415 4A 6967 51

6675 4A

13MA11 57 B30

13778011

131718611

448

1 発明の名称 空気中から二酸化炭素を除去 オスち出

## 2 特許榜求の範囲

若干圧力を高めた空気を二酸化炭素に対する 吸収液で表調させた吸収体の表面上に通過させる ととを特徴とする空気中から二酸化炭素を除去す る方法。

# 3. 発明の詳細な説明

本発明は、空気中から二酸化炭素を除去する 方法ならびにこの方法を実施するための基慮に関 する。

自動車の選転には有容かよび舞性のある際ガスの発生を避ける為に電気化学的電便と接続された電気駆動装量が使用されているが、その様を電気自動車には特に会属・空気・電池が使用されている。 この種の電池はアルカリ性の電解質により作動されるので、用いられた空気が空気電極に加えられる以前に二酸化炭素を除去してかく必要が

あり、さもないと電解質商級の炭酸化を来たすことになる。 炭酸化は金属かよび空気電域の損傷 ないしは破壊を整盤するかそれがある。 同一の 脳腫は空気で作動されるその他の電気化学セル例 えば燃料電池についても生じる。

空気中からの二酸化炭素の除去は、例えばランシヒリングを詰めた容器の中で苛性アルカリを用いて洗つても行をうととができる。 値かを OO2 意の析出にはグル吸着射も用いられる。 しかしこの方法では、浄化の顕に比較的馬い圧力損失が生じるので空気を比較的大きな過圧の下に置かればならないと云う欠点が生じる。 この場合必要とされる圧力上昇はエネルギー消費を高めることになる。 空気の圧力上昇に必要なエネルギーは気化学的電源から取出さればならず、従つて本来の使用目的、すなわち電気駆動設置に対しては損失になるので、電気的牽引の目的ではまさしく欠点として遅められることになる。

本発明の目的は空気を若干だけ圧力上昇させる

だけで、従つて値かなエネルギー消費を必要とするだけで、空気中から、殊に電気化学セルの作動 に用いられる空気中から二酸化炭素を除去する方 法を提供することにある。

との目的は本発明によれば若干圧力を高めた空 気を二級化炭素に対する吸収液で浸漉させた吸収 体の姿節上に通過させることで達成される。

本発明による方法では、約1万至100以/ぱ (約0.1万至10mmの水柱)の過圧を加えられた 空気を利用すると有利である。 約10以/ぱ( 約1mm水柱)の過圧を持つ空気は特に好選である。

空気中からの本乳明による 00 2 酸去方法は、従来の圧力上昇(提式洗練)されは温度低下(空気液化)による空気浄化方法が比較的大きなエネルギー消費を停うのに比較して、値かなエネルギー消費を必要とするに過ぎない。 二酸化炭素を吸収するには一般に空気が約1 ma 水柱(約10 ml/ml)の過圧を示すだけで十分である。 従つて普通の場合使用される圧縮後の代りに送風器を用い

特開 駅50-10281億 るだけでよい。 この場合は腰音の少い選転が得 られるといり利点も更化生じる。

本発明による方法における吸収液としては、苛性カリ液、燥に約10モルの苛性カリ液(10mol KOR)を使用すると有利である。 上配の歯室の
可性カリ液は吸収時間との関連にかいて吸収作用
の放應性を示す。

本発明による方法を実施するための装置は、多 孔質の機能された塩化ポリビニル (PVC)製の豆 に間隔を進いて配置された複から成る吸収体から 構成すると有利である。 PVC製の吸収体は吸 収度、ことに苛性カリに対して高い収容能力を示 す。 しかし吸収体はその他の材料、何えば多能 生災素から形成してもよい。

本場明による要置は公知の装置に比較して、例えば優式洗滌にかける炭酸塩生成の餡果として閉塞の危険が生じることがないという利点も示す。 尚その上にこの装量は、空気が僅かな温気の含量を示す際に生じ易い様々表収度が干上る場合にも

機能を損なうととがないという利点を有する。

吸収体の容積気孔率は30 を以上とすると有利である。 気孔の大きさ自体は下配の条件によって足められる範囲内にある。 即ち気孔は吸収 放が多孔体の中に良く付着するだけの大きさを必要とし、又吸収液の内部にかける拡散過程が阻害されない程度に小さくなければならない。

多孔性のPVC複が皮形に作られ至に平行して 記憶されると特に有利であって、その場合皮も互 に平行して走ること、即ち放の谷と放の山がそれ ぞれ上下に重なるようにするとよい。 その場合 空気は仮の間にある原間を通つて液に対し無値に 連かれる。

とれにより空気と吸収液との間には一般と大きな表面質と一段と最い反応路かよび物質転移の改善が選出される。 放形に作られた板は互に板の厚さに応じた間隔をかいて配置すると好適である。 板厚を約0.5 mとすれば板めてコンパクトなユニントが紛られる。

以下図面について本発明の実施例を詳細に説明する。

図を見易くするため一部を破つて示された図示の装置では、容器10の中に多孔性の放形に作られたPVC板11が相乗なつて数多く取付けてある。 これらの板は例えば支柱を用いるなど適当な方法で相互間に距離を置いて取付けられるので、その間隙には型気の通り抜ける型所12が残される。 容器はその附面と背面が空気の供給ないしは排出のために開いている。

粒形が約26万至50μmのPVC粉末を約130万至170℃の風度において約0.2万至1 N/元 (約2万至10 x9 x/元 )の圧力下で焼結させるととにより、例えば長さ147 m、編135 mm、板坪0.5 mmの成形のPVC板が作られる。 成の高さは約2 mmである。 約3 2 6 の容積気孔率を示すこの板は、次に真空下で例えば10 molkのBの吸収板で使調させられる。 約0.8 9 kog/9 の含量を有する完成した板は、次に長さ300mm、

解155m、高さ65mの容器の中へ入れられ、 その顧各2枚をつなぎ、その様を板の対が上下に 数多く変なる様に取付けられる。

この他の実施例は例えば電気的に駆動されるオートバイに使用するのに適する。 出力 4 0 0 章では、オートバイを駆動する金属・空気電池、ことに狭・空気電池("Biemene Forechunge - und Bateicklungeberichte"、第1巻2号1972年221-226頁、ならびに"Chemie-Ingenieur-Technik"部 4 5巻1973年4号203万至206頁を参照)には毎時約15002の空気(3.5倍の過給)が送り込まれる。 この遺は吸収 装電の新面機に対し172/dlaの空気流量に相当する。 この空気流量に限して圧力低下は水柱1m以下である。

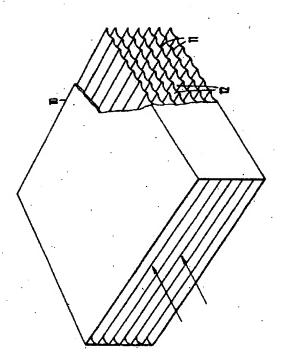
実験によると約17 & / alの空気流量と00の 温度にかいて100時間の速硬作動後の002吸収 能は尚90分以上であつた。 との時間を過ぎる と可性カリは約70分まで消費される。 金温で 特限 昭50-10281(3) 行なわれた実験は更に良い結果を生じた。

この他のオートパイの所道地行速度である 25 km / b では従つて無保守運転が少くとも 2500 km以 上になる。 この走行区間を磁えた袋は吸収体を 水で洗い、乾燥し波めて吸収液を浸潤させること ができる。 この種の再生を何回も繰返しても機 能的には何等の低下も生じないことが実証された。

既に上述した通り本発明による方法ないしは装置は、電気化学セル、ととに金属・空気・電池の作動に用いられる空気から二酸化炭素を除去するため有利に利用し得る。 しかしながら比較的少い空気量を停化し、その停化に受けエネルギーが備少であるととを要する場合は、原理的に他の使用目的にも利用できる。 たとえば化学反応の実験にかける00gを含まない空気を作ることが挙げられる。

### 4 図面の簡単な説明

図は本発明の方法を実施するための装置の一 実施例を示す一部切欠概略図で、10は容器、11 はPVO板である。 (8) (6118)代理人介表± 25村 课



### 5. 添付書頭の門縁

(1)	1911	,15	164	<b>.</b>    <b>k</b>		Ċ	I	讻	
(2)	19]	*	10	14			ł	搥	
(31	[X]		•	dd			ı	įÚ	
412	20 1	1:	及》	!文	:	7	1	эij	
:5)	极光	棉証明	11性皮	秋文		*	Į	ųÜ.	